# الباب الثانى كيمياء ٣ث

## تدريبات عامه على الشق الحامضى

**السؤال الأول : اختر الاجابه الأكثر دقه**

**١- أملاح الكربونات والبيكربونات تعطيان نفس النواتج مع حمض الهيدروكلوريك المخفف ل.......**

أ- لهما نفس التكافؤ
ب- لهما نفس عدد الذرات
ج- لأنهما ملحان لحمض واحد
د-لاتوج اجابه

**٢- من المركبات التى لاتذوب في الماء**

أ- كربونات الصوديوم
ب- بيكربونات الماغنسيوم
ج-كربونات الامونيوم
د- كربونات الكالسيوم

**٣- يمكن التميز بين كلوريد الصوديوم وكبرتيد الصوديوم باستخدام**

أ- حمض هيدروكلوريك مخفف
ب- حمض الكبرتيك المركز
ج- نترات الفضه
د- أ و ج معا

**٤- عند اضافه محلول اليود البني الي ثيوكبريتات صوديوم يزول لون محلول اليود ل......**

أ- تكون ماده عديمه اللون
ب- تكون رباعي ثيونات الصوديوم
ج- اختزال البروم
د – أ و ب معا

**٥- حمض الكبرتيك عامل مؤكسد قوي عند تفاعله مع بروميد الهيدروجين يختزل هو الى**

D- $H_2O, SO_2, O$
C- $H_2O, SO_3$
b- $H_2, SO_3$
a- $H_2O, SO_2$

**٦- انيونات المجموعه الأولي تتفاعل مع حمض...............**

أ- الهيدروكلوريك المخفف فقط
ب- الكبرتيك المركز
ج- كلاهما صحيح
د- لاتوجد اجابه

٧- الأحماض المخففه توجد على هيئه....................

a- S　　b- aq　　c- L　　d- g

٨- يتفكك حمض النيتروز ويتصاعد غاز ................

a- $NO_2$　　b- NO　　c – $NO_3$　　d- $H_2$

٩- من أملاح الفضه التى لاتذوب فى الماء .................

أ- كلوريد الفضه　　ب –بروميد الفضه　　ج- فوسفات الفضه　　د- كل ما سبق

١٠- يتكون راسب أصفر عن اضافه محلول نترات الفضه الى .............

أ – يوديد الصوديوم　　ب- فوسفات الصوديوم　　ج – أ و ب معا　　د- بروميد الصوديوم

١١- يمكن التمييز بين حمض الكبرتيك المركز وحمض الهيدروكلوريك المخفف ب................

أ – كربونات الصود　　ب- كبرتيد الصوديوم　　ج- نيتريت الصوديوم　　د- نترات الصوديوم

١٢ – لديك أنبوبتان بكل منهما راسب أصفر لملحين مختلفين يمكن التمييز بينهما باستخدام

أ – حمض الهيدروكلوريك　　ب – حمض الكبرتيك　　ج- محلول النشادر　　د- ماء الجير

١٣ – محلول نترات الفضه يستطيع أن يميز بين............ شقوق حامضيه

أ- اربعه　　ب- سته　　ج- اتنين　　د- ثلاث

١٤- يزيل لون برمنجانات البوتاسيوم البنفسجيه ................

أ – انيون النترات　　ب- أنيون النيتريد　　ج- أيون النتريت　　د- كل ماسبق

١٥- يتفكك حمض النيتروز ويتصاعد غاز .............

أ- له رائحه نفاذه ب- له رائحه كريهه ج- بني محمر د- عديم اللون

١٦- يتصاعد غاز عديم اللون مع أبخره بنفسجيه اللون عند اضافه الكاشف الرئيسي لأنيون

أ- الكيرتيت ب- الكبريتات ج- الكلوريد د- اليوديد

١٧- عند اضافه محلول كلوريد الباريوم الى أنيونات الفوسفات والكبريتات يتكون راسب لونه أبيض يمكن التميز بينهما باستخدام

أ – برمنجانات البوتاسيوم ب- محلول الي ج- حمض الهيدروكلوريك د- كل ما سبق

١٨- عند وضع حمض الكبرتيك المركز الى بروميد الصوديوم يتصاعد ...............

أ- غازبروميد الهيدروجين ب -ابخره البروم ج- ثاني اكسيد الكبري د- كل ماسبق

١٩- أي من الغازات التاليه لا يؤكسدها حمض الكبرتيك المركز ..................

أ – بروميد الهيدروجين ب – كلوريد الهيدروجين ج- يوديدالهيدروجين د- كل ماسبق

٢٠- تستخدم ثاني كرومات البوتاسيوم للتعرف على ......................

أ- أنيون الثيوكبريتات ب- الكبريتات ج- غازثاني أكسيد الكبريت د- لاتوجد اجابه

٢١- كل أملاح الكربونات لا تذوب فى الماء ماعدا ..................

أ- كربونات الصوديوم ب -كربونات البوتاسيوم ج- كربونات امونيوم د- كل ماسبق

٢٢- المحلول المائي الذي يذيب راسب كلوريد الفضه ................

أ- محلوند اليود البني ب- محلول ملح الطعام ج- محلول فهلنج د- الأمونيا

٢٣- عند الكشف عن أحد الأملاح يكون راسب بعد التسخين مما يدل على أن الملح ...............

أ- كبريتات ب- كربونات ج- كربونات هيدروجينيه د- نترات

**٢٤- رواسب مجموعه كلوريد الباريوم بيضاء اللون يتم التمييز بينها ب..............**

أ- حمض الكبرتيك ب- حمض النيتري ك ج- حمض الهيدروكلوريك د- كل ماسبق

**٢٥- اضافه محلول نترات الفضه الى يوديد الصوديوم وفوسفات الصوديوم يتكون راسب لونه أصفر فى الحالتين يمكن التمييز بينهما باستخدام ...............**

أ- حمض الهيدروكلوريك ب- محلول النشادر ج- حمض النيتريك د- ب و ج

**٢٦- الراسب الذي يتغير لونه بالتسخين هو أحد انيونات .................**

أ -الاولى /الثيوكبريتات ب- الثانيه / اليوديد د- الاولي /كبرتيت د -كل ماسبق

**٢٧- من الغازات عديمه اللون ...............**

أ – أربعه غازات ب – خمسه غازات ج- سته غازات د- غازان

**٢٨- عند اضافه محلول النشادر المركز الى ناتج تفاعل محلول نترات الفضه مع محلول كلوريد الصوديوم فان الراسب المتكون ............**

أ – أبيض يتحول للون البنفسجي فى ضوء الشمس لا يتأثر بالمحلول

ب – أبيض يقتم لونه ويذوب فى محلول النشادر

ج- يذوب ببطء فى محلول النشادر

د- لاتوجد اجابه

**٢٩- من الرواسب التي تتأثر بضوء الشمس**

أ- بروميد الفضه ب- كلوريد الفضه ج- يوديد الفضه د- أ و ب معا

٣٠- عند اضافه كلوريد الباريوم الى كل من كبريتات الصوديوم وفوسفات الصوديوم يتكون فى الحالتين راسب لونه أبيض يمكن التمييز بين الراسبين باستخدام

أ – حمض النيتريك المخفف    ب- نترات الفضه    ج- اسيتات الرصاص    د- لاتوجداجابه

## السؤال الثانى : تعرف على الغازات التاليه

١- غاز عديم اللون مختلط بأبخره برتقاليه حمراء

٢- غاز له رائحه نفاذه ويخضر ورقه مبلله بثاني كرومات البوتاسيوم المحمضه بحمض الكبرتيك

٣- يتحول لونه الى بني محمر عند فوهه الأنبوبه

٤- يسود ورقه مبلله بأسيتات الرصاص وينتج من أحد أنيونات المجموعه الأولي

٥- ينتج من تحلل حمض النيتروز

٦- ينتج من تحلل حمض الكبريتوز

٧- ينتج من تحلل حمض الكربونيك

٨- ينتج من تحلل حمض النيتريك وله لون

٩- غاز عديم اللون يكون سحب بيضاء مع محلول النشادر (هيدروكسيد أمونيوم )

## السؤال التالت : تعرف على الشق الحامضي الذي يحدث

١- يكون راسب لونه أصفر يذوب فى حمض النيتريك

٢- يكون راسب لونه أصفر يذوب فى محلول النشادر المركز

٣- يكون راسب لونه أصفر لايذوب فى محلول النشادر المركز

٤- يكون راسب لونه أبيض مصفر يذوب ببطء فى محلول النشادر

٥- يكون راسب لونه أبيض بعد التسخين

٦- يكون راسب لونه أسود بعد التسخين

٧- تنطلق منه أبخره تصفر ورقه مبلله بالنشا

٨- يكون محلوله مع محلول نترات الفضه راسب أصفر يذوب فى حمض النيتريك

٩- يكون فى التجربه الأساسيه راسب أبيض ويكون فى التجربه التأكيديه راسب أبيض

**١٠- ينتج عنه غاز عديم اللون يتحول الى البني المحمر**

**١١- يكون راسب أبيض يتغير لونه فى ضوء الشمس**